# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

# BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



**PATENTAMT** 

# **® Offenlegungsschrift**

® DE 197 13 970 A 1

Aktenzeichen:

197 13 970.1

Anmeldetag:

4. 4.97

(4) Offenlegungstag:

8, 10, 98

(3) Int. Ci.4. C 07 C 43/164

C 07 C 41/01 C 07 C 41/28 C 07 C 47/277

C 07 C 45/29 C 07 C 45/62 C 07 B 51/00

C 07 B 61/00 C 07 D 493/04 // C07F 3/00

# Anmeider:

Wessjohann, Ludger A., Dr., 47533 Kleve, DE; Kalesse, Markus, Dr., 30171 Hannover, DE

(7) Erfinder:

gleich Anmelder

Epothilone-Synthesebeusteine II - Prenylderivate

Die Erfindung betrifft Synthesebausteine, geeignet für die Herstellung von Epothilonen und deren Derivsten. Die Erfindung betrifft weiterhin die Herstellung dieser Syn-thesebausteine, wobei der Synthesebaustein eine Verbindung mit der allgemeinen Formel IV ist.

IV

#### Beschreibung

Die Erfindung betrifft Epothilon-Synthesebausteine, Verfahren zur Herstellung, und die Verwendung der Synthesebausteine zur Herstellung von Epothilonen und deren Derivate.

Epothilone sind Naturstoffe mit außerordentlicher biologischer Wirkung, z. B. als Mitosehemmer, Mikrotubuli-modifizierende Agenzien, Cytotoxica oder Fungizide, insbesondere verfügen sie über paclitaxel-ähnliche Eigenschaften und übertreffen Pactitaxel (Taxol®) in einigen Tests noch an Aktivität.

 Epothilone, inshesondere Epothilon B und D, zeichnen sich durch eine C7-C18-Einheit aus, die strukturell einer modifizierten Polyprenyl-(Polyisopren-)Kette entspricht.

Das Strukturelement C7-C19 der Epothilone oder Untereinheiten, insbesondere C7-C15-Bausteine, wurden bisher nicht aus Prenylderivaten synthetisert. Nachteilig für die im Stand der Technik beschriebenen Synthesen ist, daß Synthesebausteine, die diesen Strukturelementen entsprechen in aufwerdigen Synthesen und mit mehreren CC-Verknippfungen aufgebaut werden mußten, wobei besonders C-C-Verknippfungen im Bereich C9-C13 entweder durch die Vielzahl der Schritte (mehrere Wittig- oder Alkylierungs- und Schutzgruppenreaktionen), teure Resgenzien (z. B. Rutheniumkatalysator bei Metathesereaktionen) und/oder schlechte oder keine Kontrolle von E/Z-Sterochemie an C12-C13-Doppelbindungen nachteilig sind.

Es wurde von uns gefunden, daß catürliche und kommerzielle Prenylderivate, insbesondere Geranyl-, Neryl-, Farnesyl-, Geranylaceton- und Nerylacetonderivate, in Synthesebausteine für Epothilone und deren Derivate umgewandelt werden können. Der Begriff Derivate beinhaltet homologe und analoge Verbindungen, vorzugsweise auch 15-, 17- und 18glietrige Varianten. Dahei ist je nach Ausgangsauhstanz für die Bereiche C7-C10 und/oder C11-C14 (eine Prenyleinheit. I.), insbesondere jedoch für C7-C14 (zwei Prenyleinheiten, I<sub>2</sub>, z. B. Nerol, Geraniol und Linalool III, Y = OH) und auch darüber hinaus bis C18 (Prenylacetone II; 3 Prenyleinheiten, I<sub>3</sub>) beine C-C-Vertmüpfung erforderlich. Durch die Wahl des Startmaterials (B- oder Z-Prenylverbindung) läßt sich die Stereochemie an C12-C13 und C16-C17 vorbestimmen. Ein stereoselektiver Aufbau im Rahmen einer Reaktion oder eine Isomerentrennung können entfallen. Die Begriffe Strukturelement, Synthesebaustein und Baustein werden synonym verwendet.

Erfindungsgemäß hergestellte Synthesebausteine weisen die allgemeine Strukturformel IV, vorzugsweise die Formel IV-e., besonders vorzugsweise die Formel V auf, und können in racemischer oder nichtracemischer Form, oder als einzelne Diastereomere oder Diastereomerengemisch vorliegen. Die Strukturelemente IV können vorzugsweise als Produkte oder als Zwischenprodukte in der Synthese von Wirkstoffen verwendet werden. Außerdem können die erfindungsgemäßen Strukturelemente IV verwendet werden für die Synthese von Polyketid-Naturstoffen oder Derivaten von Polyketid-Naturstoffen, vorzugsweise für makrocytische Wirkstoffe wie Epothilone und deren Derivaten von Polyketid-Naturstoffen oder Derivaten von Polyketid-Naturstoffen oder Derivaten von Polyketid-Naturstoffen vorzugsweise als CT-CLS- CT-C16- der Epothilone und deren Derivate einschließlich Strechischen unt/oder höheren Homologen (17gliedriges C-16-Lacton etc.) und/oder als ganz oder teilweise invertierte Elemente, bei denen sie vorzugsweise als CT-C15- CT-C16- oder besonders vorzugsweise als CT-C14-Bausteine des Ringes dienen kronen, die zusätzlich bereits vorgebildete Elemente oder auch die komplete Stenkette an C15 des Ringes dienen kronen. Die Synthesebausteine sind vorzugsweise angereichert an einer enantiomeren und/oder dissterromeren Form, besonders vorzugsweise der den natürlichen Epothilonen entsprechenden. Ferner werden erfindungsgemäße Verbinkungen mit der allgemeinen Strukturformet IV bergestellt, bei denen M ganz oder teilweise durch PG ersetzt wurde. Diese können ebenfalls erfindungsgemäße verwendet werden.

Y: s. Formel IV, bevorzugt OH, OTs, Cl, Br.

Die erfindungsgemäßen Verhindungen des Typs IV (Strukturelement), inshesondere jedoch solche des Typs V, sowie

deren Stereoisomere, wurden ausgebend von kommerzieil erhältlichen oder nach bekannten Verfahren darsteilbaren Ausgangsstoffen I-III durch C-C-Verknüpfung ihrer AllyImetall-Denivate oder Ylide oder Ecolate, durch allylische Oxidation, allylische Umlagerung und/oder Halogenierung, und/oder durch Reduktion, Oxidation und (Cyclo)addition an Doppelbindungen, auch von Ecolaten, auch in Kombination, erhalten.

$$G = \bigvee_{\substack{B^3 \\ B^3 \\ V}} G = \bigvee_{\substack{B^3 \\ B^3 \\ V}} G = \bigvee_{\substack{B^3 \\ B^3 \\ V}} G = \bigcap_{\substack{B^3 \\ V}} G = \bigcap$$

B: Einfach- und Doppelbindung als E-(trans)-Form, Z-(cis)-Form oder E/Z-Gemisch; B<sup>2</sup> und B<sup>3</sup> auch Epoxid- oder Cyclopropanting, als E-(trans)-Form, Z-(cis)-Form oder E/Z-Gemisch; bevorzugt Einfach- und Doppelbindungen; besonders bevorzugt mit B<sup>1</sup> als Z-Doppelbindung oder Epoxid und mit B<sup>2</sup> als Einfachbindung; und/oder Kombinationen davon.

G: s. Formein a-d, wobei in b der Substituent R auch Halogen sein darf; bevorzugt a-c; besonders bevorzugt a

R: H. Alkyl, Ayl, Alkyl-Aryl (CH<sub>2</sub>-Aryl, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>-Aryl etc.), Vinyl, Cycloslkyl (3-7gliedrig), OAlkyl, CH<sub>2</sub>F<sub>3-4</sub>(n = 0-3), Oxa-cycloslkyl (3-7gliedrig) und/oder Kombinationen davon, vorzugsweise H, Methyl, Ethyl, Aryl, besonders bevorzugt H, Ma, 2-Methylthiazol-5-yl.

Y, Y': an Einfachbindungen: M, O-M, O-R, O-PG, NM2-PG, NM2-R, NH-NM2-PG, NH-NM2-R, S-M, S-R, S-R, S-PG, PR3\*, X; an Doppelbindungen: M, O, S, N-M, N-R, N-PG, N-NM2-PG, N-N(M)(R), PR3; sowie Y + Y: N; hevorzugt Y = O, O-M, O-PG; und/oder Kombinationen davon.

M: H; B-Y<sub>2</sub>, Metalle (als Kationen), dabet vorzugsweise Alkali- und Erdalkalimetalle, Mn, Zn, Cc, Fe, In, Sm, Co, Al, Cu, Tl, Sn, Pd besonders bevorzugs Li, Ns, K, Mg, Ba, Al, Zn; michtmetallische Kationen, dabet vorzugsweise Ammonium. Alkylammoniumionen und/oder Pyridiniumionen und/oder deren Derivate; und/oder Kombinationen der vorgenanten Kationen.

PG: Geeignete Schutzgruppen sind: Allyl, Benzyl, Methyl, Ethyl, aktivierte Methylenderivate wie Methoxymethyl, Silyl, bei letzteren bevorzugt Trialkylsilyl; und- überwiegend für Alkobolfunktionen – auch Acylschutzgruppen, bei letzteren besonders bevorzugt Acetyl, Halosoetyl, Benzoyl, und/oder deren Derivate, Boxylgruppen. Außerdem sind solche Schutzgruppen geeignet, die benachbarte Gruppen Y und/oder facton between Acetonide, Methylen, Silylenderivate; und/oder solche die Carbonylgruppen schützen, vorzugaweise Acetale und/oder cyclische Acetale (O und/oder S). Weitere für das patentgemäß beanspruchte Verfahren geeignete Schutzgruppen and aus GREENE/WUTS 1991 (Protective Groups in Organic Synthesis, ISBN 0-471-62301-6) bekannt, auf die ausdrücklich Bezug genommen wird. En eignen sich auch Kombinationen der wergenannten Schutzgruppen.

X: Halogen oder midere übliche Abgangsgruppen und deren Kombinationen, bevorzugt Cl. Br. I. O-Tosyl, O-Alkyl(poly)phosphat, Alkanost und Aryleurboxylat, besonders bevorzugt Cl. Br.

Alkyl bezzichnet Kohlenwasserstoffe, auch verzweigte Isomere, mit 1-8 Kohlenstoffatomen;

Aryl bezeichnet Phenyl-, Naghthyl, flimf- und sechs gliedrige Heteroaromaten mit einem oder mehreren O. S. und N-Atomes; und deren Derivate mit bis zu flimf Alkyl-, Alkoxy- oder Halogensubstituenten, bevorzugt jedoch solche mit bis zu drei Substituenten, besonders bevorzugt mit bis zu einem Substituenten; bevorzugt sind entsprechende Phenyl-, Oxazol-, 50 Thiazol- und Pyrimidin-Derivate; besonders bevorzugt Alkylthiazolderivate; und Kombinationen davon.

Die vorgenannten Substituenten, Schutzgruppen, Bindungsarten B und/oder Stereoisomeren können beliebig kombiniert warden.

Die erfindungsgemißen Verbindungen des Typs IV weisen üblicherweise in den Positionen & und &-8 und/oder &-9 wenigstens einen Substituenten auf, der nicht Wasserstoff oder R ist, vorzugsweise solche Substituenten, die geeignet sind, Verkrufpfungen mit C1-C5-Bausteinen oder deren Ausgangsmaterialien herheizuführen, wie sie z. B. in Patentanneldung 19701758.4 v. 20. Jan. 1997 aufgeführt sind, besonders vorzugsweise durch Ester- oder Lactonbildung eines Epothikon-C1-Bausteines mit &-8- oder co-9-O-Derivaten.

Verbindungen des Strukturelementes des Typs IV lassen sich darstellen, indem Verbindungen I bis III, vorzugsweise I, besonders vorzugsweise Nerylderivate, oxidiert werden, vorzugsweise in co-Stellung und/oder Nachbarstellung zur Carbonylgruppe, besonders vorzugsweise in co-Stellung. Dazu können empfindliche Positionen, die nicht oxidiert werden sollen, in üblicher und bekannter Weise (s. u.) geschützt werden, Alkobole vorzugsweise als Silytether oder Acetatderivate, Carbonylgruppen vorzugsweise als Acetale. Die Oxidation erfolgt entsprechend der Verschriften, wie sie z. B. in HUDLICEY 1990 (Oxidations in Organic Chemistry, 0-8412-1781-5/90) aufgeführt sind. Dabai wird die co-Position vorzugsweise mit Selenreagenzien, besonders vorzugsweise mit Selendioxid oxidiert. Dabei wurde gefunden, daß je nach Verfahren und der gewählten Menge Selendioxid, bei geringen Mengen Selendioxid und der katalytischen Variante vorzugsweise die Alkobole gebildet werden, bei größeren Mengen Oxidationsmittel, z. B. 2 Äquivalenten Selendioxid in reflusterendem Ethanol, vorzugsweise die Alkohole gebildet werden, bei größeren Mengen Oxidationsmittel, z. B. 2 Äquivalenten Selendioxid in reflusterendem Ethanol, vorzugsweise die Aldehyde. ca-Carbonylpositionen lassen sich vorzugsweise mit hypervalen-

tem Iod oxidieren, oder durch Oxidation der Enolate mit Molybdän- und Chromoxiden, Persäuren, Dioxiran oder Oxaziridinen. Alkohole und Amine können ebenfalls entsprechend der Verschriften der obigen Literaturstelle zu Carbonylgruppen bzw. Iminen oxidiert werden, vorzugsweise mit aktiviertem DMSO, Allylalkobole besonders vorzugsweise mit
Mangandioxid. Weitere Oxidation der Aldebyde, z. B. mit NaClO2 oder Luft/Katalysator, liefert Carbonsäuren. Zur allylischen Oxidationen sekundärer Kohlenstoffatome eignet sich Chromhexacarbonyl und Peroxid (z. B. I-Bu-OOH) in
Acetonitril. Dabei wurde gefunden, daß eine vorangebende Behandlung des Chromhexacarbonyls mit Nitril zu böberen
Ausbeuten führt.

Die aus den kommerziellen Prenylalkoholen oder nach obigen Verfahren gewonnen Allylalkohole können nach bekannten Verfahren in eine aktivierte Form überführt werden, vorzugsweise in Allylhalogenide, besonders bevorzugt in o-7-Haiogenide der Verbindungen I2 und geschützten Derivate davon. Die Allylhalogenide, bevorzugt Bromide und Iodide, werden dann in Lösung durch Halogen/Metallaustausch mittels reaktiver Metalle, niedervalenter Metallionen oder durch Transmetallierung mit Alkyl- und/oder Arylmetallreagenzien zu den entsprechenden Allylmetallverbindungen I (Y = Metallion) umgesetzt. Allylalkohole und inaktive Derivate. z. B. Tosylate und Acetate bedürfen des Zusatzes eines Katalysators um in entsprechende C-Metallverbindungen überführt zu werden. Katalysatoren können sein Bromide, Iodide und nucleophile Übergangsmetallsalze und deren Komplexe, bevorzugt Erdalkaliiodide. Kobalt-Porphyrine wie Vitamin B12, und Palladiumverbindungen wie Halogenide, Acetat, polymere Anionen und Phosphin- und DBA-Kompleze und/oder Kombinationen. Als Alkylmetallreagenzien dienen vorzugsweise handelsübliche Alkyl- oder Aryllithiumverbindungen die bei -120 bis 100°C, bevorzugt jedoch unter -40°C, bevorzugt in Ethern oder Alkanen eingesetzt werden. Als Metalle eignen sich alle reaktiven Metalle, vorzugsweise Ba, Li, Mg, Zn, In, Na, K, Al, besonders auch in einer der allgemein hekannten aktivierten Formen (n. Rieke, Rogdanovic, Amalgame und Metalipaare wie 7n/Cu und Zn/Ag, elektrochemische Aktivierung, in situ Reduktion etc.) oder in Legierungen, besonders bevorzugt für Reaktionen mit geringer Allylumlagerung- und Isomerisierungstendenz sind reaktive Bariumpraparationen, z. B. erhältlich durch Reduktion von Barlumiodid mit Biphenyllithium. Die mit Metallalkylen oder Metallen dargestellte Prenylmetallyerbindung kann durch Zusatz eines Metallsalzes, bevorzugt ein Halogenid oder Cyanid in situ durch Ummetallierung in eine neue Prenylmetallverbindung, die auch höherer Ordnung sein kann, überführt werden, besonders bevorzugt erfolgt die Ummetallierung der Lithiumverbindungen mit Magnesiumhalogenid, Bariumiodid und Kupfer(Diodid oder -cyanid, Alternativ können niedervalents Metallaslze geeigneten Reduktionspotentials Anwendung finden, bevorzugt Smit, CrX2, bevorzugt mit Lil oder Col, besonders bevorzugt wenn Allylumlagerung erfolgen soll, SnX2, bevorzugt mit Pd-Katalysator, und TiX2. Es können auch Reduktionsmittel kombiniert werden. Prenylketone können mit geeigneten Basen nach literaturbekannten Verfahren in Enolate überführt werden. Eine weitere Modifikation kann durch Zusatz von Liganden. auch chiralen Liganden, erfolgen.

Die derart gewonnen Prenylmetallverhindungen und -enolate können in den ühlichen organischen L\u00e4semitteln - vorzugsweise noch in situ – in üblicher Weise mit Elektroptillen abge\u00e4nagen werden, vorzugsweise Aldebyden, Dadurch kann eine C-C-verdn\u00fcpfende Kettenverl\u00e4ngerung des Strukturelementes und die Erweitenung um funktionelle Gruppen erfolgen. Bei or-7-Metallverbindungen werden vorzugsweise Aldebyde eines C15-C16(Me)-C17-Ar-Bauelementes oder Strukturelemente davon verwendet, besonders vorzugsweise Bausteine die zu Verbindungen des Typs IVb und V mit einer or-8-Hydroxygruppe f\u00fchren Eine Einstellung der Stereochemie an neugebildeten Steroozentren kann dabei außer \u00fcber och sinel Liganden such reagenzgesteuert, z. B. nach Cram, erfolgen. In der Reaktion nou gebildete oder ver\u00e4nderto funktionelle Gruppen k\u00f6nnen dann in \u00fcblichber Weise gesch\u00fctzt werden, Alkohole z. B. vorzugsweise durch Silytierung oder Veresterung, oder sie k\u00fcannen an weitere Epothilonbausteine gekn\u00fcpft werden, z. B. ebenfalls durch Veresterung oder Laktonisierung von Hydroxygruppes.

Weitere Modifikationen können an den Doppelbindungen erfolgen. So können diese nach literaturbekannten Verfahren in Epoxide, Azirine und Cyclopropane überführt werden. Die Reduktion gelingt nach bekannten Verfahren weise finden Hydriddonoren und katalytische Verfahren Verwendung. Eine Differenzierung der Doppelbindungen, soweit sie nicht bereits durch Substitutionsmuster der Ausgangsstoffe besteht, kann sterisch, z. B. durch geeignet gewählte benachbarte Schutzgruppen, oder vorzugsweise elektronisch, z. B. durch die Wahl einer geeignetzen Reihenfolge der im Patent beschriebenen Frenylmodifikationen, erfolgen. Die oben beschriebene Oxidation zu och diebyden undfoder weiter zu o-Säuren (als Ester geachützt) bewirkt z. B. eine elektronenarme on-1/o-2-Doppelbindung (Michaelakzportstem), die selektiv reduziert werden kann. Eine verbleibende on-5/o-6-Doppelbindung ist elektronenveicher und kann z. B. mit Persäuren selektiv epoxidiert werden, während Wasserstoffperoxid/Base wiederum bevorzugt die andere Doppelbindung spoxidiert. Die Rachuktionen, Epoxidierungen und Cyclopropaniarungen der Doppelbindungen, oder Kombinationen davon, können en geeignet geschützten Prenylderivaten nach literaturbekannten Verfahren durchgeführt werden.

Bei den erfindungsgemäßen Verfahren werden die funktionellen Gruppen der Verbindung des Typs IV, vorzugsweiss des Typs V, sowie von Intermediaten, in ihre geschützte Form übergeführt (M = PG). Geeignete Schutzgruppen sind: Allyl, Betzyl, Methyl, Ethyl, aktivierte Methylenderivste wie Methorymethyl, Silyl, hei letzteren hevorzugt Trialkysläyl;
und – überwiegend für Alkoholifunktionen – auch Acytschutzgruppen, bei letzteren besonders bevorzugt Acetyl, Halcecetyl und Benzoyl und deren Derivate, und Borylgruppen. Ebenfalls solche Schutzgruppen, die benachbarte Gruppen Y 
gleichzeitig schützen: Acetonide, Methylen, Silylenderivan; und solche die Carbonylgruppen schützen, besonders Acetale und cyclische Acetale (Oud S). Weiters für das patentgemäß beanspruchte Verfahren geeignete Schutzgruppen sind 
sus GREENE/WUTS 1991 (Protective Groups in Organic Synthesia, ISBN 0-471-62301-6) bekannt, auf die ausdrücklich Bezug genommen wird. Auch Kombinationen der genannten Schutzgruppen.

#### Beispiele

- ω-7-Derivate (von I2) -

#### Beispiel 1

Darstellung von Verbindung 3

Es werden bei Raumtemperatur zu 1,66 g (10.82 mmol) Bipbenyt, in 3 ml abs. 17HF gelöst, 75 mg (10.75 mmol) Lithium gegehen. Die Löxung wird für 2 h bei RT gerührt, und enschließend wird die grün-schwerze 1,5 tung zu einer Suspension aus 3 ml abs. 77HF und 2,32 g (5.43 mmol) wasserfreiem Balz gegeben. Die Löxung wird für 1 h bei RT gerührt. Die Löxung wird auf -78°C abgekühlt und es werden 423 mg (2.45 mmol) Nerylchlorid (2) über 30 min dazugetropft. Anschließend läßt man für 30 min bei -78°C rühren. Nach dieser Zeit werden bei -78°C 402 mg (2.45 mmol) des Aldehydes (1) über einen Zeitraum von 20 min dazugetropft. Die Reaktionslöxung wird für weitere 30 min bei -78°C gerührt und anschließend mit 10 ml ges. NRL(3-Löxung bei -78°C versetzt. Die Reaktionslöxung wird auf RT erwärmt, die wässerige Phase wird dreimal mit je 30 ml Et<sub>2</sub>O extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 30 ml ges. NSC1 Lag, gewaschen, die Phasen werden getrennt und die organische Phase wird mit MgSO<sub>4</sub> getrocknet. Nach Abfülrieren vom Trockenmittel wird das Löxungsmittel abgezogen und das Rohprodukt flash-chromatographisch (PE/EE = 10/1) an Kieselgel gereinigt. Man erhält 550 mg der gewünschten Verbindung 3.

#### Beispiel 2

#### Darstellung von Verbindung 4

Es werden 204 mg (0.676 mmol) des Alkohols 3 in 4 ml abs. DMF gelöst und anschließend werden 600 mg (3.4 mmol) TDSCI und 230 mg Imidazol (3.4 mmol) dazugegeben. Man lißt die Lösung für 5 h bei RT rühren. Nach dieser Zeit wird mit ges. NHCOy-Leg. versetzt und die wisserige Phase mit 3 x 50 ml Ez/O extrahiert. Die vereinigten organische Phasen werden über MgSOs getrocknet und anschließend vom Lösemittel abfültriert. Nach Entfermung des Lösemintels wird das Rohprodukt flash-chromatographisch en Kieseigei gereinigt (PE/EE = 10/1). Man erhält so 285 mg ober gewünschnen Verbindung (4).

#### - O-DERIVATE -

# Beispiel 3

# o-Oxidation von Nervincetat zum Aldehyd: 8-Acetoxy-2,6-dimethyl-octa-2,6-dienal

Es werden 10 ml (46.5 mmoi) Nerylsoetst und 10.3 g (92.9 mmoi) Selendioxid in 100 ml Ethanol 1 h refluxiert und 1 h bei RT gerührt. Man filtriert und emfernt Ethanol im Vakuum. Das Produkt wird flash-chromatographisch (PE/EE = 60 6/1) an Rieselgel gereinigt. Man erhält 6.20 g des gewünschten Produkts.

65

55

30

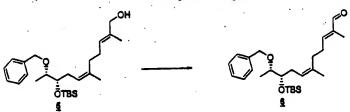
#### Beispiel 4

## Darstellung von Allylalkohoi 5

Es werden 285 mg (0.642 mmol) der Verbindung 5 in 3 ml abs. CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gelöst. Man gibt 8 mg (0.064 mmol) Salicylsäure, 14 mg (0.128 mmol) SeCl<sub>2</sub> und 150 µl t-Butylhydroperoxid dazu. Die Reaktionslösung wird für 2 h bei RT gerührt und anschließend mit ges. NaHCO<sub>2</sub>-Lösung gelöscht. Die wäßrige Phase wird mit 3 x 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> extrahiert. Die vereinigten organische Phasen werden üher MgSO<sub>4</sub> getrocknet und anschließend vom Lösemittel ahfiltriert. Nach Entfernung des Lösemittels wird das Robprodukt flash-chromatographisch an Kieselgel gereinigt (PE/EE = 10/1). Man erhält so 150 mg der gewünschten Verbindung (5).

#### Beispiel 5

## Darstellung von Verbindung 6



25

55

60

Es werden zu 150 mg (0.321 mmol) des in 4 ml abs. CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gelösten Alkohoks (5) 210 mg (2.4 mmol) MnO<sub>2</sub> gegeben. Die Reaktionslösung wird für 3 h bei RT gerührt und anschließend das MnO<sub>2</sub> über Eieselgur abfültriert. Das Kieselgur wird mit 3 × 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gewaschen, und die vereinigten organischen Phasen werden vom Lösemittel befreit. Man erhält 142 mg des gewänschen Produktes.

#### - Modifikationen an Doppelbindungen -

# Beispiel 6

## Darstellung des Aldehydes 7

Zu 142 mg (0.305 mmol) der Verbindung 6 werden 0.058 ml (0.366 mmol) Et<sub>2</sub>SiH und eine Spatelspitze (Pb<sub>2</sub>P)<sub>2</sub>RbCl gegeben. Die Reaktionslösung wird für 3 h bei RT gerührt und anschließend wird über Klesstgur abfiltriert. Das Klesstgur wird mit 3 x 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gewaschen und anschließend wird das Lösemitals am Rotstionsverdampfer abgrozgen. Der Rüchstand wird in 2 ml Aceston/Wasser (2: 1) gelöst und mit 5 mg p-Toluofaulfonstiure versetzt. Die Reaktionslösung wird für 2 b gerührt und anschließend mit ges. AHCO<sub>2</sub>-Lag, gelöscht. Die wilkfige Phase wird mit 3 x 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> extrahiert. Die vereinigten organische Phasen werden über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und anschließend vom Lösemittel ahfiltriert. Nach Farfernung des Lösemittels wird das Rohprodukt flash-chromatographisch an Kleszigel gereinigt

(PE/EE = 10/1). Man erhält so 116 mg der gewünschten Verbindung (7).

#### Patentansprüche

1. Strukturelement, insbesondere geeignet als Baustein für die Synthese von Epothilonen und deren Derivaten, dadurch gekennzeichnet, daß das Strukturelement eine Verbindung mit der allgemeinen Formel IV ist,

$$G = \bigvee_{B^3} G = \bigvee_{B^3} G = \bigvee_{B^3} G = \bigcap_{B^3} G =$$

B: Einfach- und Doppelbindung als E-(trans)-Form, Z-(cis)-Form oder E/Z-Gemisch; B<sup>2</sup> und B<sup>2</sup> auch Epoxid- oder Cyclopropenring, als E-(trans)-Form, Z-(cis)-Form oder E/Z-Gemisch; bevorzugt Einfach- und Doppelbindungen; besonders bevorzugt mit B1 als Z-Doppelbindung oder Epoxid und mit B2 als Einfachbindung; und/oder Kombinationen davon;

(j. s. Formeln a-d, wobei in b der Substituent R such Halogen sein darf; bevorzugt a-c; besonders bevorzugt a; R: H, Alkyl, Aryl, Alkyl-Aryl (CH<sub>2</sub>-Aryl, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-Aryl etc.), Vinyl, Cycloalkyl (3-7gliedrig), OAlkyl, CH<sub>2</sub>F<sub>3-6</sub> (n = 0-3), Oxa-cycloalkyl (3-7gliedrig) und/oder Kombinationen davon, vorzugsweise H, Methyl, Ethyl, Aryl, besonders bevorzugt H. Me, 2-Methylthiazol-5-yl;

Y, Y: an Einfachbindungen: M, O-M, O-R, O-PU, NM2\_PU, NM2\_R, NH-NM2\_PU, NH-NM2\_R, S-M, S-R, 35 SR2\*, S-PG, PR3\*, X; an Doppelbindungen: M, O, S, N-M, N-R, N-PG, N-NM2-PG2, N-N(M)(R), PR3; sowie Y + Y: N; bevorzugt Y = O, O-M, O-PG; und/oder Kombinationen davon;

M: H; B-Y2, Metalle (als Kationen), dabei vorzugsweise Alkali- und Erdalkalimetalle, Mn, Zn, Cz, Fc, In, Sm, Co, Al, Cu, Tl, Sn, Pd besonders bevorzugt Li, Na, K, Mg, Ba, Al, Zn; nichtmetallische Kationen, dabei vorzugsweise Ammonium-, Alkylammoniumionen und/oder Pyridiniumionen und/oder deren Derivats; und/oder Kombinationen 40 der vorgenannten Kationen;

X: Halogen oder andere übliche Abgangsgruppen und deren Kombinationen, bevorzugt Cl, Br, I, O-Tosyl, O-Alkyi(poly)phosphat, Alicanost und Aryleurboxylist, besonders bevorzugt Cl, Bc;

Alkyl hezeichnet Kohlenwasserstoffe, such verzweigte Isomere, mit 1-8 Kohlenstoffstomen;

Aryl bezeichnet Phenyl-, Naphthyl, fünf- und sechsgliedrige Heterogromaten mit einem oder mehreren O, S, und N- 45 Atomen; und deren Derivate mit bis zu fünf Alkyl-, Alkoxy- oder Halogensubstituenten, bevorzugt jedoch solche mit bis zu drei Substinuenten, besonders bevorzugt mit bis zu einem Substituenten; bevorzugt sind entsprechende Phenyl-, Oxazol-, Thiazol- und Pyrimidin-Derivate; besonders bevorzugt Alkylthiazolderivate; und Kombinationen

2. Strukturelement nach Anspruch 1, wobei wenigstens ein Substituent Y in den Positionen a und a-8 und/oder a-9 nicht Wasserstoff oder R ist, vorzugsweise zwei solche Substinuenten Y, die geeignet sind, Verknüpfungen mit Epothilon-C1-C5-Bausteinen oder deren Ausgangsmaterialien berbeizuführen, besonders vorzugsweise durch Ester-, Amid- oder Lactoobildung eines 2-Haloscetylhalogenids, einer 2-Halosssigsäure oder eines Epothilog-C1-C6-Bausteines an C1 mit to-8- oder to-9-Hydroxy- und NH-Derivates.

3. Strukturelement nach Anspruch 1 oder 2, wobei das Strukturelement eine Verbindung mit der allgemeinen Formel V

ist, wobei -B3-Y vorzugaweise -OH, -OM, -O-PG oder = O, auch in Kombinationen, ist.

ın

15

20

25

10

35

45

50

55

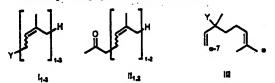
60

4. Strukturelement nach Anspruch 1 bis 3, wobei -B<sup>3</sup>-Y an α-8 oder α-9 ein Ester oder Lacton ist, vorzugsweise solche die sich von C1-C2 und/oder C1-C6 Epothilonbausteinen oder 2-Haloessigsäure und ihren Derivaten ableiten, bei α-8-Estern/Lactonen besonders vorzugsweise auch solche, die an α-9 eine Arylmethylengruppe tragen.

- 5. Studurelement nach einer der Ansprüche I bis 4, wobei M gleich PC, und PC «Schutzgruppe engen. Studurelement nach einer der Ansprüche I bis 4, wobei M gleich PC, und PC «Schutzgruppe a Allyl, Benzyl, Methyl, Ethyl, aktivierte Methylenderivate wie Methoxymethyl. Silyl, bei letzteren bevorzugt Trialkylsilyl; und uberwiegend für Alkoholfunktionen auch Acylschutzgruppen, bei letzteren bevorzugt Acetyl, Halozectyl, Benzoyl, und/oder deren Derivate, Borylgruppen; weiterhin sind solche Schutzgruppen geeignet, die benachbarte (fruppen Y und/oder Y gleichzeitig schützen: Acetonide, Methylen, Silylenderivate; und/oder solche die Carbonylgruppen schützen, vorzugweise Acetale und/oder cyclische Acetale (O und/oder S); weitere übliche Schutzgruppen; und/oder Kombinationen der vorgenannten Schutzgruppen.
- Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man eine geeignet geschützte Verbindung der Formel I-IV

in Allylstellung und/oder or-Carbonylstellung oxidiert und/oder vorhandene funktionelle Gruppen oxidiert, auch Kombinationen und/oder wiederholte Oxidationen.

- 7. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man eine geeignet geschlützte Verbindung der Formel I-IV durch Metallierung, vorzugsweise durch Halogen/Metallaustausch
  mit geeigneten Alkylmetallverbindungen, vorzugsweise des Lithiums, oder mit geeigneten Metallen, wobei diese
  vorzugsweise Ba, Li, Mg, Za, und Indium umfassen, auch in aktivierter und/oder legierter Form, und/oder geeignete
  Metallsalze vorzugsweise anorganische oder organische Salze und/oder Komplexe oder Organometallverbindungen der Metallionen (11(II), Cr(II), Sm(II) und/oder Co(I), Pd(O-II) umfassen, inbesoodere als Halogenid,
  Sulfar, Sulfonat, Alkanoat; Phosphankomplex, Cyclopentdienylat und Phenylat, oder festphasen- oder polymergebunden; auch in Kombinationen und/oder Zusatz von Katalysatoren, in entsprechende Metallorgunyle überführt, die
  durch Zusatz von anderen Metallsalzen ummetalliert werden können, und/oder durch Zusatz von Komplexbildnern
  weiter modifiziert werden können.
- 8. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung auch Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man Prenylmetallverbindungen nach Anspruch 7, vorzugsweise Prenylbariumverbindungen; und/oder Enolate der Verbindungen II und/oder geeigneter Verbindungen IV, mit Elektrophilen, vorzugsweise Aldehyden, umsetzt.
- 9. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man eine oder mehrere Doppelbindungen einer geeignet geschützten oder modifizierten Verbindung der Formel I-IV reduziert, epozidiert, cyclopropaniert oder in ein Aziridin überführt, vorzugsweise wird die co-I-Doppelbindung reduziert und/oder die co-I-Doppelbindung epozidiert, und/oder Kombinationen davon.
- 10. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man eine geeignet geschützte Verbindung der Formel I-IV üher eine Hydroxy- oder Aminogruppe mit einer 2-Haloacylverbindung oder einem CI-C6-Baustein von Epothilonen, oder Derivaten dieser Bausteine, über ester- oder Amidbindung verknüpft, vorzugsweise an den Positionen m-8 und m-9, besonders vorzugsweise m-8.
- 11. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach Anspruch I bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man Verfahren nach einem der Ansprüche 6 bis 10 in beliebiger sinnvoller Reihenfolge wiederholt und/oder kombiniert, wobei zwischen den kombinierten Schritten oder Wiederholungen Schutzgruppen in geeigneter Weise entfernt, geändert oder eingeführt werden kronnen.
- 12. Verwendung der Ausgangsstoffe gemäß der Formein I-III



mit Y = H, M, O-M, O-Alkyl, O-PG, Cl, Br, I, O-Tosyl, O-Alkyl(poly)phosphat Alkanoat und Arylearboxylat, NM<sub>3-p</sub>PG<sub>0</sub>, NM<sub>2-p</sub>R<sub>0</sub>, NH-NM<sub>2-p</sub>R<sub>0</sub>, NH-NM<sub>2-p</sub>R<sub>0</sub>, NH-NM<sub>2-p</sub>R<sub>0</sub>, S-M, S-R SR<sub>3</sub>\*, S-PG, PR<sub>3</sub>\*, besonders bevorzugt OH, Cl, Br, wobei PG eins übliche Schutzgruppe und M ein Metall(ion) oder Wasserstoff ist, und/oder der Epothilonsynthessbussteine nach einsem der Anspüche 1 bis 5 und/oder Intermediaten davon, die gemiß einem etrfahren 6 bis 11 entstehen, zur Herstellung von Epothilonen, Epothilonderivsten, -analogen und -homologen, bei letzteren vorzugweise such von 15-, 17- und 18gtiedrigen Derivaten und/oder solche mit gegenüber Epothilonen invertierter Cl5Cl6-Anknüpfung der Russteine.

nitrobenzyloxycarbonyl]doxorubicin Na salt (I) (400 mg/kg) in 0.9% NaCl soln. contg. 5% mannitol and CaCl2 to LoVo tumor-bearing mice on days 1. 4, and 8 considerably slowed tumor growth and decreased mortality compared to controls receiving I alone or combined only with mannitol.

ANSWER 4 OF 15 CAPLUS COPYRIGHT 1999 ACS 1998:689291 CAPLUS ACCESSION NUMBER:

129:290251 DOCUMENT NUMBER:

Preparation of prenyl derivatives as building TITLE:

blocks for epothilones

Wessjohann, Ludger A.; Kalesse, Markus INVENTOR(S):

Germany PATENT ASSIGNEE(S):

Ger. Offen., 8 pp. SOURCE: CODEN: GWXXBX

Patent DOCUMENT TYPE:

German LANGUAGE: FAMILY ACC. NUM. COUNT:

PATENT INFORMATION:

APPLICATION NO. PATENT NO. KIND DATE DE 19713970 A1 19981008 DE 97-19713970 19970404 PRIORITY APPLN. INFO .: DE 97-19713970 19970404 Epothilone C(7)-C(18) building blocks are derived from prenyl

derivs. Thus, (S)-PhCH2OCHMeCHO was treated with neryl chloride in presence of BaI2 to give the adduct which was silylated, . hydroxylated, oxidized to aldehyde, and subjected to double bond redn. to give PhCH2OCHMeCH(OSiMe2CMe3)CH2CH:CMe(CH2)3CHMeCHO.

ANSWER 5 OF 15 CAPLUS COPYRIGHT 1999 ACS ACCESSION NUMBER: 1998:608619 CAPLUS

DOCUMENT NUMBER:

129:216463

TITLE:

Procedure for the preparation of epothilones

with a modified side chain

INVENTOR(S): PATENT ASSIGNEE(S): Hofle, Gerhard; Sefkow, Michael Gesellschaft Fur Biotechnologische Forschung

m.b.H.(Gbf), Germany

SOURCE:

PCT Int. Appl., 20 pp.

CODEN: PIXXXD2

DOCUMENT TYPE: LANGUAGE:

Patent German

FAMILY ACC. NUM. COUNT: 1

PATENT INFORMATION:

PATE	NT 1	NO.		KI	ND I	DATE			A	PPLI	ATI	ON NO	). I	DATE		
WO 9	838: W:	AL, DE, KE,	AM, DK, KG, MW, TM,	EE, KP,	AU, ES. KR,	AZ, FI, KZ,	BA, GB, LC,	BB, GE, LK,	BG, GH, LR,	BR, GM, LS, RU.	BY, GW, LT, SD.	CA, HU, LU, SE,	CH, ID, LV, SG,	MD, SI,	IS, MG, SK,	MK. SL.
PRIORITY		KZ, GH. FI. CI.	MD, GM, FR, CM,	RU, KE, GB, GA,	TJ, LS, GR,	TM MW, IE,	SD, IT,	SZ,	UG, MC, SN,	ZW, NL, TD,	AT, PT, TG	BE,	CH, BF,	DE.	DK, CF.	ES, CG,

C(17) in known ways provides the CH:CH2 group, and if necessary (d2) this group with the help of metathesis is converted into a :CHR group. Also claimed is the use of ozone to form the C(16) keto group. In addn., the reaction of the keto group with NaBH4 followed by tosyl chloride and base or a Bamford-Stevens reaction to form the methylene compd. are claimed. Finally, rhodium, ruthenium, tungsten and molybdenum catalysts are claimed for the metathesis reactions.

```
L39 ANSWER 11 OF 23 HCAPLUS COPYRIGHT 1999 ACS
```

AN 1998:760149 HCAPLUS

DN 130:29213

TI Glycoconjugates of antitumor drugs with improved in vivo compatibility

PA Hoechst A.-G., Germany

	PATENT NO.	KIND	DATE										
PI	DE 19720312	A1	19981119										
	EP 879605	` A2	19981125										
	EP 879605	A3	19981202										
	.CA 2237450	AA	19981115										
	CN 1199613	A	19981125										
	AU 9866005	A1	19981119										
	JP 11029497	A2	19990202										
ne	D. AT BE CH	אם את	ES ED GR										

DS R: AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IT, LI, LU, NL, SE, MC, PT, IE, SI, LT, LV, FI, RO

PRAI DE 97-19720312 19970515

A compn. contg. a conjugate Glycosyl-Y(C(:Y)X)pW(R)nXC(:Y)A (Glycosyl =enzymically cleavable poly-, oligo-, or monosaccharide; W = arom. or heteroarom, residue, aliph, residue with conjugated double bounds, or amino acid residue which cyclizes after cleavage of the glycosyl residue; R = H, Me, OMe, CO2H, CN, CO2Me, OH, NO2, F, C1, Br, SO3H, SO2NH2, alkylsulfonamide; X = 0, NH, CH20, CH2NH, CH2NMe, etc.; Y = 0, NH; A = antitumor agent; p = 0, 1; n = integer), a sugar and/or sugar alc., a divalent ion, and a pharmacol. acceptable carrier shows enhanced antitumor activity with decreased side effects compared to the unconjugated drug. Preferably the conjugate is more hydrophilic than the unconjugated drug, and the spacer group is spontaneously cleaved by chem. hydrolysis. Thus, i.v. administration of a compn. contg. N-[4-0-(.beta.-Dglucopyranosyluronic acid) -3-nitrobenzyloxycarbonyl]doxorubicin Na salt (I) (400 mg/kg) in 0.9% NaCl soln. contg. 5% mannitol and CaCl2 to LoVo tumor-bearing mice on days 1, 4, and 8 considerably slowed tumor growth and decreased mortality compared to controls receiving I alone or combined only with mannitol.

TI Preparation of prenyl derivatives as building blocks for epothilones

PA Germany

PATENT NO. KIND DATE

PI DE 19713970 A1 19981008

PRAI DE 97-19713970 19970404

AB Epothilone C(7)-C(18) building blocks are derived from prenyl derivs. Thus, (S)-PhCH2OCHMeCHO was treated with neryl chloride in presence of Ball to give the adduct which was silylated, hydroxylated, oxidized to aldehyde, and subjected to double bond redn. to give PhCH2OCHMeCH(OSiMe2CMe3) CH2CH:CMe(CH2)3CHMeCHO.

L39 ANSWER 12 OF 23 HCAPLUS COPYRIGHT 1999 ACS

AN 1998:689291 HCAPLUS

DN 129:290251

International Patent Class (Main): A61K-031/34 International Patent Class (Additi nal): A61K-031/40; A61K-031/415; A61K-031/42; A61K-031/425; A61K-031/44; A61K-031/585; A61K-031/70;

Ring Index Numbers: ; 00516; 00534; 00545; 00561; 40014; 40014; 00561; 00561

Generic C mpound Numbers: 9911-FMR01-N; 9911-FMR01-T; 9911-FMR02-N; 9911-FMR02-T; 9911-FMR03-K; 9911-FMR03-P; 9911-FMR04-N; 9911-FMR04-T; 9911-FMR05-N; 9911-FMR06-N; 9911-FMR07-N; 9911-FMR08-K; 9911-FMR08-P; 9911-FMR09-K; 9911-FMR09-P; 9911-FMR10-K; 9911-FMR10-P; 9911-FMR11-K; 9911-FMR11-P; 9911-FMR12-K; 9911-FMR12-P; 9911-FMR13-N

(INSERT IMAGE BMP "WOBC12E1.bmp")

?s pn=de 19713970 S6 1 PN=DE 19713970 ?t s6/7,im/1

6/7,IM/1 DIALOG(R)File 351:DERWENT WPI (c)1999 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

## 012265371

WPI Acc No: 99-071477/199907

New structural elements which include prenyl derivatives - are useful in preparation of epothilones and their derivatives which are inhibitors of mitosis and cytotoxic agents and fungicides

Patent Assignee: KALESSE M (KALE-I); WESSJOHANN L A (WESS-I)

Inventor: KALESSE M; WESSJOHANN L A

Number of Countries: 001 Number of Patents: 001

Patent Family:

Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Main IPC Week.
DB 19713970 A1 19981008 DE 1013970 A 19970404 C07C-043/164 199907 B

Priority Applications (No Type Date): DE 1013970 A 19970404 Patent Details:

Patent Kind Lan Pg Filing Not s Application Patent DE 19713970 A1 8

Abstract (Basic): DE 19713970 A

Structural lem nts of formula (IV), which are especially useful for synthesis f epothilones and their derivatives, are new. G = R, Y, or a group of formula (i) or (ii): B1 = single or double bond which may be in the E-(trans)-form, the Z-(cis)-form or in the form of an E/Z mixture; B2, B3 = B1; or B2+B3 = epoxide or cyclopropane ring in the E-(trans)-form, the Z-(cis)-form or in the form of an E/Z mixture; R = H, alkyl, aryl, alkylaryl, vinyl, 3-7C cycloalkyl, alkoxy, CHnF3-n, and/or 3-7 membered oxacycloalkyl; in (ii) R may also be halo; Y, Y = at a single bond, M, O-M, O-R, O-PG, NM2-nPGn, NM2-nRn, NH-NM2-nPGn. NH-NM2-nRn, S-M, S-R, SR2+, S-PG, PR3+ or X; or at a double bond, M, O. S. N-M, N-R, N-PG, N-NM2-nPGn, N-N(M)(R) or PR3; or Y+Y'=N; M=H, B-Y2, metal cation and/or non-metallic cation; n = 0-3; X = halo or another conventional leaving group; alkyl groups in the above contain 1-8C atoms; anyl groups in the above represent phenyl, naphthyl or a 5-6-membered heterocyclic group (containing one or more N, O or S), (all optionally substituted by 1-5 alkyl, alkoxy or halo); and PG = protecting group.

USE - Epothilones are natural materials with biological activity e.g. as inhibitors of mitosis, or as cytotoxic agents or fungicides. They have similar activity to paclitaxel and may even be more active. (IV) may be used as building blocks in production of epothilones, their

derivatives, analogues and homologues.

ADVANTAGE - The appropriate choice of starting materials allows predetermination of the stereochemistry at the C12-C13 and C16-C17 positions of the epothilone. Isomer separation steps and stereoselective construction of the desired compound can be avoided. Dwg.0/0

Derwent Class: B02; B05; C02; C03

International Patent Class (Main): C07C-043/164

International Patent Class (Additional): C07B-051/00; C07B-061/00;

C07C-041/01; C07C-041/26; C07C-045/29; C07C-045/62; C07C-047/277;

C07D-493/04

(INSERT IMAGE BMP "W0BB279B.bmp")